

genul nă nătea forma dekt oxidă basič, dap s'a deskompe-
pit de kăpînd o kombinăgie de fer mi de oxigenă mai o-
xigenată dekt sesqui-oxidul, mi kare s'a nămit acidă
ferrică (1).

Acidul ferrică nă este kănoskăt în stare de libertate,
esistă nămai în kombinăgie kă bazele mi formă săruri kare
sint reprezentate într'zn kîm ċeneral prin formula MO, FeO^3 .

Kînd se kăstă a isola acidul ferrică traktînd zn fer-
rată printp'zn acid, se transformă în oxigenă mi în sesqui-
oxidă de feră: $2FeO^3 = Fe_2O^3 + O^3$.

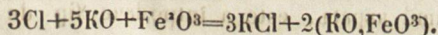
Determinînd proporċiea sesqui-oxidulă de feră ċe
se depăne, mi kăntitatea de oxigenă ċe se derăċe kînd
se traktă zn ferrată printp'zn acid, s'a pătăt fiksa kompo-
siċiea acidulă ferrică.

Ferratul de potassă se prepară prin kăle zskată saă
prin kăle zmedă:

1° Înklăzînd pînz la roșă albă feră kă nitră;

2° Kălċînd kă feră peroxidă de potassiumă;

3° Făkînd a treċe zn kărant de chloră într'o diso-
lċie prea konċentrată de potassă ċe ċine peroxidă de
feră hidratată în ssspensiăne:



Ferratul de potassă este prea solăbil în apă; diso-
lċiea sa este de zn roșă prea frămos. Zn prisos de
alkali îl preċînită, fără a'ă alteră, săv formă de fără
negri.

Această sare este de o mare nestăbilitate; se des-
kompăne în potassă, în sesqui-oxidă de feră mi în oxigenă,
printp'o simăle evaporaċie în gol, printp'o kăldără zșoară,
săv influenă materiilor organice, prin presenċiea korpi-
lor divisaċi, saă akċiea acidilor kiar ċei mai moi.

Alkali mi hypochloriti daă fiksite ferratulă de
potassă.

Ferratul de sodă este solăbil în apă, mi are analo-
ċie kă ferratul de potassă.

Nă se kănoăċe kombinăgie de acidă ferrică mi de

(1) Fremy, Recherches sur les acides métalliques.